

Self-compensating spring for clockwork movement spring balance and method for treating the same**Patent number:** EP1039352**Also published as:****Publication date:** 2000-09-27 JP2000321371 (A)**Inventor:** BAUR JACQUES (CH); SOL PATRICK (FR) EP1039352 (B1)**Applicant:** ROLEX MONTRES (CH)**Classification:****Cited documents:****- international:** G04B17/22 US4765335**- european:** G04B17/22R CH1508166**Application number:** EP19990810263 19990326 EP0886195**Priority number(s):** EP19990810263 19990326 CH340777[Report a data error here](#)**Abstract of EP1039352**

The spiral compensator for a mechanically oscillating balance spiral for a watch movement or other precision instrument is made from an paramagnetic alloy containing at least one of the elements Niobium (Nb), Vanadium (V), Ta, Titanium (Ti), Zirconium (Zr), Hafnium (Hf) and is covered with a sensibly uniform oxide layer with a thickness greater or equal to 20 nano meters formed by submitting the spiral to a anodizing treatment. The alloy is Niobium-Zirconium containing between 5 and 25 per cent of Zirconium. A voltage of 10 to 35 volts is applied to the anodization bath during a period between 10 to 200 seconds. The Youngs Modulus value of the spiral is increased and the couple lowered before anodization to compensate their consecutive values for the formation of the oxide layer.

(19)



Europäisches Patentamt
European Patent Office
Office européen des brevets

(12)

(11)

EP 1 039 352 A1

DEMANDE DE BREVET EUROPEEN

(43) Date de publication:
27.09.2000 Bulletin 2000/39

(51) Int. Cl.⁷: G04B 17/22

(21) Numéro de dépôt: 99810263.6

(22) Date de dépôt: 26.03.1999

(84) Etats contractants désignés:
AT BE CH CY DE DK ES FI FR GB GR IE IT LI LU
MC NL PT SE
Etats d'extension désignés:
AL LT LV MK RO SI

(71) Demandeurs:
• MONTRES ROLEX SA
CH-1211 Genève 24 (CH)
• Manufacture des Montres Rolex S.A.
2502 Biel (CH)

(72) Inventeurs:
• Baur, Jacques
1170 Aubonne (CH)
• Sol, Patrick
01420 Chanay (FR)

(74) Mandataire:
Savoye, Jean-Paul et al
Moinas Savoye & Cronin,
42, rue Plantamour
1201 Genève (CH)

(54) Spiral autocompensateur pour balancier-spiral de mouvement d'horlogerie et procédé de traitement de ce spiral

(57) Ce spiral autocompensateur pour oscillateur mécanique balancier-spiral de mouvement d'horlogerie ou autre instrument de précision, en alliage

paramagnétique contient au moins un des éléments Nb, V, Ta, Ti, Zr, Hf et est recouvert d'une couche sensiblement uniforme d'oxyde d'une épaisseur supérieure ou égale à 20nm, formée en soumettant ledit spiral à un traitement d'anodisation.

Description

[0001] La présente invention se rapporte à un spiral autocompensateur pour oscillateur mécanique balancier-spiral de mouvement d'horlogerie ou autre instrument de précision, en alliage paramagnétique contenant au moins un des éléments Nb, V, Ta, Ti, Zr, Hf, ainsi qu'à un procédé de traitement de ce spiral.

5 [0002] L'existence de phénomènes de dérive de la fréquence d'un oscillateur balancier-spiral en fonction du temps est bien connue des horlogers. C'est ainsi qu'un tel oscillateur muni d'un spiral brut de fabrication en alliage ferromagnétique va progressivement voir sa fréquence augmenter pour atteindre au bout d'un an une variation de marche de l'ordre de 10 s/jour.

10 [0003] Ceci s'explique essentiellement par le fait que les opérations de fabrication génèrent des perturbations dans la structure cristalline du spiral. Par exemple, les déformations plastiques résultant du tréfilage, du laminage ou du formage de la courbe Breguet créent des défauts du cristal comme des lacunes, des interstitiels ou des dislocations. Des refroidissements trop rapides après traitement thermique piègent des lacunes. Des contraintes internes sont également générées par les déformations plastiques ou les brusques variations de température. De l'oxygène peut diffuser dans le cristal lors des traitements thermiques.

15 [0004] L'ensemble de ces perturbations de la structure cristalline induisent des phénomènes anélastiques qui modifient légèrement le module de Young du spiral. Usuellement, les phénomènes anélastiques conduisent à un module plus faible que le module purement élastique.

20 [0005] Au cours du temps, les défauts créés dans la structure cristalline vont migrer par diffusion lente à température ambiante, vers des positions d'équilibre plus stables et les contraintes internes vont se relaxer. Ces mécanismes de réorganisation de la structure vont ainsi faire disparaître lentement les phénomènes anélastiques qui perturbaient le module de Young. En général, on observe une augmentation du module qui va tendre vers sa valeur purement élastique.

25 [0006] Les variations relatives dues aux phénomènes anélastiques et à leur disparition sont extrêmement faibles, de l'ordre de 10^{-4} , mais néanmoins clairement mesurables sur la marche d'une montre, puisqu'une variation relative du module de $2,3 \times 10^{-5}$ correspond à une variation de marche de 1 s/jour.

30 [0007] Afin de réduire cette dérive, on effectue habituellement des traitements thermiques, appelés traitements d'étuvage, qui consistent à chauffer les spiraux terminés à une température modérée comprise entre 100° et 250°C pendant une durée de 6 à 24h. Ces traitements permettent de réduire la dérive de marche au cours des premières années au-dessous de 1 s/jour, ce qui est acceptable, compte tenu des autres perturbations dues au porter de la montre, comme les chocs. L'étuvage a pour effet d'accélérer par activation thermique le processus de relaxation des contraintes et de diffusion des défauts vers leurs positions d'équilibre.

35 [0008] On constate le même phénomène de dérive dans le cas de spiraux en alliages paramagnétiques, notamment Nb-Zr, bien que plus accentué encore, comme illustré par le diagramme de la figure 1. Contrairement à ce qui se passe pour les spiraux en alliages ferromagnétiques, dans le cas d'un tel spiral en alliage paramagnétique, le même type de traitement d'étuvage ne permet pas de réduire la dérive de marche au-dessous d'environ 5 s/jour au bout d'un an, comme le montre le diagramme de la figure 2 où la courbe a) correspond à un spiral traité à 170°C et la courbe b) à un spiral traité à 270°C.

40 [0009] L'impossibilité de réduire dans des limites acceptables, voire d'éliminer la dérive de marche résiduelle d'oscillateurs balancier-spiral équipés de spiraux en alliage paramagnétique, notamment Nb-Zr, peut faire penser que d'autres mécanismes modifient le couple exercé par le spiral, en plus de ceux décrits précédemment pour les spiraux en alliages ferromagnétiques.

45 [0010] Les alliages paramagnétiques ont une très grande affinité pour l'oxygène. A l'air ambiant, il se forme un film d'oxyde en surface qui active l'alliage. La présence de ce film, malgré sa faible épaisseur de quelques nm, perturbe le couple exercé par le spiral. En effet, l'épaisseur du spiral est d'environ 30 à 50 µm et les variations relatives de couple qui perturbent la marche de l'oscillateur sont de l'ordre de 10^{-4} , soit l'ordre de grandeur du rapport d'épaisseur du film d'oxyde à l'épaisseur du spiral. Ces considérations suggèrent qu'une part des dérives de marche observées avec les spiraux en Nb-Zr sont dues à la modification du film d'oxyde à l'air ambiant au cours du temps, ce qui explique la raison pour laquelle le traitement d'étuvage classique ne permet pas de résoudre à lui seul ce problème de dérive, comme il permet de le faire dans le cas des spiraux en alliages ferromagnétiques.

50 [0011] Ainsi, il est possible de déduire de ces considérations que la dérive de marche d'un balancier-spiral équipé d'un spiral en alliage paramagnétique, notamment en alliage Nb-Zr est due à la somme de deux effets:

a) un effet de volume créé par la réorganisation lente de la microstructure à température ambiante. Cet effet est similaire à ce qui est observé pour les spiraux ferromagnétiques et peut être éliminé par étuvage;

55 b) un effet de surface créé par l'oxydation et la passivation de la couche superficielle au contact de l'air.

[0012] Le but de la présente invention est de réduire, voire de supprimer, la dérive de marche due à l'effet b) susmentionné.

[0013] A cet effet, cette invention a pour objet un spiral autocompensateur pour oscillateur mécanique balancier-spiral de mouvement d'horlogerie ou autre instrument de précision, selon la revendication 1. Cette invention a

également pour objet un procédé de traitement de ce spiral selon la revendication 4.

[0014] La croissance d'une couche d'oxyde à la surface du spiral sert également à le passiver, de sorte qu'il ne subira plus de dérive de son couple au cours du temps, due à la formation lente de la couche d'oxyde à l'air libre, comme ceci se produit autrement. L'avantage du procédé d'anodisation pour former cette couche d'oxyde est de pouvoir se dérouler à basse température sans interférer avec la structure cristalline du spiral. De plus ce traitement par anodisation permet de régler avec une très grande simplicité et en toute sécurité et avec une parfaite reproductibilité l'épaisseur de la couche d'oxyde à la valeur désirée. En outre, l'épaisseur de cette couche et donc la couleur du spiral ainsi revêtu est d'une parfaite régularité.

[0015] D'autres avantages de la présente invention apparaîtront à la lumière de la description ainsi que des diagrammes explicatifs annexés, relatifs à une forme d'exécution de l'invention, donnée à titre d'exemple.

La figure 1 est un diagramme de l'évolution de la dérive journalière en s/jour en fonction du temps t en jours d'une montre dont le balancier-spiral est muni d'un spiral Nb-Zr 18%, brut de fabrication;

la figure 2 est un diagramme semblable à celui de la figure 1 pour une montre dont le balancier-spiral est muni d'un spiral Nb-Zr 18% étuvé sous azote durant 24h;

la figure 3 est un même diagramme relatif à deux montres équipées a) d'un spiral Nb-Zr 18% selon l'invention et étuvé, b) d'un même spiral uniquement étuvé.

[0016] Selon un mode de mise en oeuvre du procédé objet de la présente invention, on prépare une solution d'acide sulfurique dilué à 0,1% vol. dans de l'eau. On immerge le spiral dans cette solution en faisant passer un courant de faible intensité sous une tension de 30 V pendant 30 s. Le courant de faible intensité permet de ne pas chauffer notablement le spiral pendant le traitement d'anodisation de manière ne pas modifier le coefficient thermique du module de Young (CTE). Dans ces conditions, la couche d'oxyde qui se forme a une épaisseur de l'ordre 50 nm, donnant au spiral une couleur bleue. Ce spiral est ensuite étuvé pendant 6h à 200°C sous atmosphère d'azote. Pour varier la couleur, il suffit de modifier la tension d'anodisation. Une tension donnée correspond à une couleur déterminée. L'arrêt du processus d'anodisation est fonction de l'épaisseur de la couche, elle-même fonction de la tension de claquage de cette couche d'oxyde. Ceci explique le fait que l'épaisseur de la couche et donc sa couleur sont parfaitement contrôlables et reproductibles. De plus, la couleur est homogène sur toute la surface du spiral.

[0017] La courbe a) de la figure 3 montre que la dérive journalière d'une montre équipée de ce spiral est pratiquement nulle, contrairement à la courbe b) relative au spiral n'ayant subi qu'un traitement thermique d'étuvage.

[0018] L'épaisseur de la couche d'oxyde n'a pas d'importance pour atteindre le but de la présente invention, de sorte que l'on peut choisir cette épaisseur en fonction de la couleur désirée. C'est ainsi que dans les conditions d'anodisation susmentionnées, en appliquant au spiral une tension de 15V, on obtient une couleur jaune et avec une tension de 18V une couleur rouge. En général, l'épaisseur de la couche colorée se situe entre 20 et 200 nm.

[0019] Il faut néanmoins prendre en compte le fait que la formation d'une couche d'oxyde de 20 à 200 nm diminue déjà le CTE apparent du spiral d'environ 5ppm/°C et augmente le couple. Il est donc nécessaire de tenir compte de ces différences lors du traitement thermique préalable de fixage de la forme, de manière à obtenir le CTE et le couple recherchés après le traitement d'oxydation par anodisation.

[0020] La dérive de la marche consécutive à l'oxydation lente du spiral en Nb-Zr à l'air ambiant est un phénomène très général pour tous les alliages de Nb ou contenant de fortes proportions de Nb, en particulier, lorsque les principaux éléments alliants sont aussi très réactifs à l'oxygène, comme Ti, V, Zr, Cr, Ta, Mo, Hf.

[0021] D'une manière encore plus générale, on sait du CH 551 032 que les alliages paramagnétiques à base de Nb, Ta, V sont susceptibles de présenter un CTE positif. Ces éléments sont très réactifs à l'oxygène et aussi susceptibles de créer une dérive du couple du spiral par oxydation de la surface à l'air ambiant.

[0022] Le DE 15 58 816 cite encore les alliages à base d'au moins un élément du groupe Nb, V, Ta et un élément du groupe Ti, Zr, Hf comme susceptibles d'avoir un CTE positif. Tous les alliages de ce type sont aussi très réactifs à l'oxygène et créeront une dérive du couple du spiral par oxydation à l'air ambiant, de sorte qu'ils peuvent tous être revêtus d'une couche d'oxyde conformément à l'objet de la présente invention.

[0023] L'oxydation thermique serait une autre voie possible, bien que moins favorable que l'anodisation, car elle implique un traitement thermique à relativement haute température. Typiquement, l'obtention d'une couche de couleur bleue s'obtient par traitement de 2 à 3 minutes à 450°C dans l'air. Cette température est suffisamment élevée pour permettre la diffusion de l'oxygène dans le volume du spiral, de sorte que le CTE sera perturbé en plus de l'effet dû à la couche d'oxyde. Aussi, la reproductibilité de ce type de traitement est plus aléatoire que l'anodisation.

50 Revendications

1. Spiral autocompensateur pour oscillateur mécanique balancier-spiral de mouvement d'horlogerie ou autre instrument de précision, en alliage paramagnétique contenant au moins un des éléments Nb, V, Ta, Ti, Zr, Hf, caractérisé en ce qu'il est recouvert d'une couche sensiblement uniforme d'oxyde d'une épaisseur supérieure ou égale à 20nm.
2. Spiral selon la revendication 1, caractérisé en ce que l'épaisseur de ladite couche d'oxyde est apte à le colorer.

3. Spiral selon l'une des revendications précédentes, caractérisé en ce qu'il est en un alliage Nb-Zr contenant entre 5% et 25% de Zr.
4. Procédé de traitement d'un spiral autocompensateur selon la revendication 1, caractérisé en ce que l'on forme ladite couche d'oxyde sensiblement uniforme en soumettant ledit spiral à un traitement d'anodisation.
5. Procédé selon la revendication 4, caractérisé en ce que l'on applique une tension de 10 à 35 V dans le bain d'anodisation, pendant une durée comprise entre 10 et 200 s.
- 10 6. Procédé selon l'une des revendications 4 et 5, caractérisé en ce que l'on augmente la valeur du CTE du spiral et on abaisse la valeur du couple avant traitement d'anodisation, pour compenser leurs variations consécutives à la formation de ladite couche d'oxyde.
7. Procédé selon l'une des revendications 4 et 5, caractérisé en ce que, l'on soumet ledit spiral anodisé à un traitement thermique d'étuveage entre 100° et 250°C pendant 1 à 24h.

15

20

25

30

35

40

45

50

55

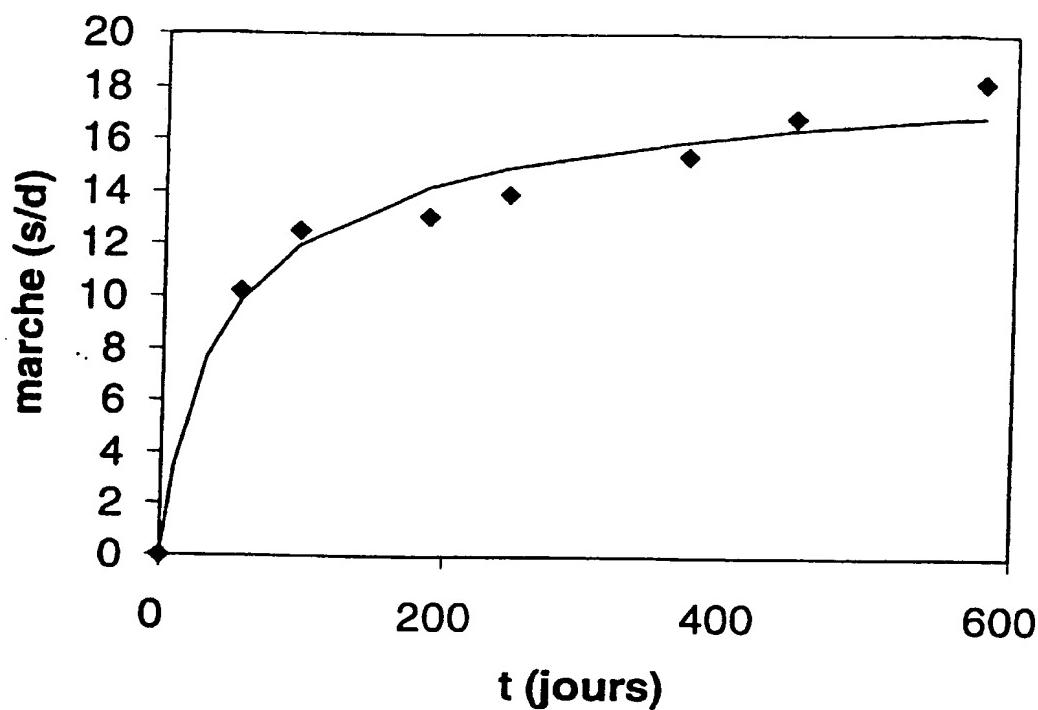


Figure 1

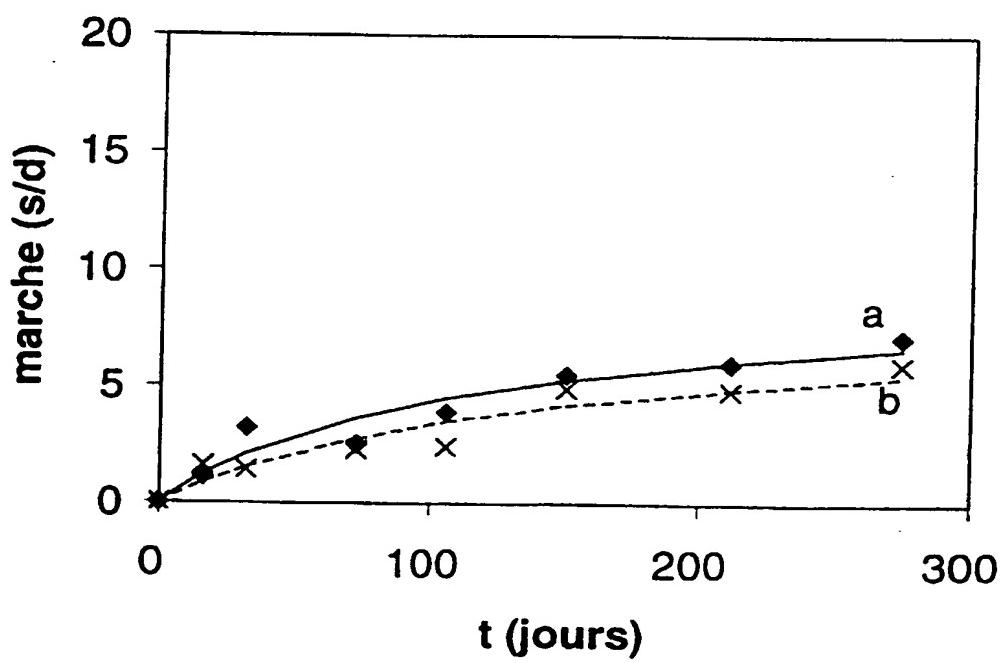


Figure 2

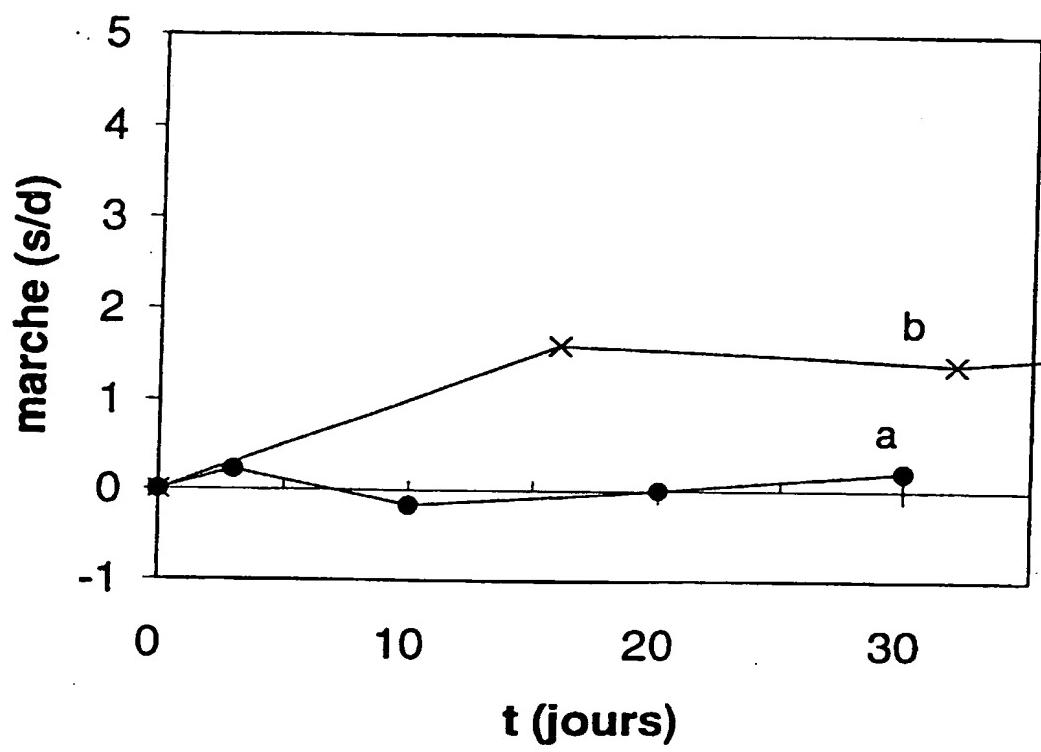


Figure 3



Office européen
des brevets

RAPPORT DE RECHERCHE EUROPEENNE

Numéro de la demande
EP 99 81 0263

DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS			
Catégorie	Citation du document avec indication, en cas de besoin, des parties pertinentes	Revendication concernée	CLASSEMENT DE LA DEMANDE
A	US 4 765 335 A (SCHMIDT FERENC J ET AL) 23 août 1988 (1988-08-23) -----	1,2,4	G04B17/22
A	CH 15 081/66 A4 (VACUUMSCHMELZE GMBH) * le document en entier * -----	1,3	
A	EP 0 886 195 A (ROLEX MONTRES) 23 décembre 1998 (1998-12-23) * abrégé *	1,3	
A	CH 340 777 A (INSTITUT DR.ING.REINHARD STRAUMANN AG) * page 2, ligne 13 - ligne 16 * -----	1	
DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES			
G04B			
Le présent rapport a été établi pour toutes les revendications			
Lieu de la recherche	Date d'achèvement de la recherche	Examinateur	
LA HAYE	27 août 1999	Pineau, A	
CATEGORIE DES DOCUMENTS CITES		T : théorie ou principe à la base de l'invention E : document de brevet antérieur, mais publié à la date de dépôt ou après cette date D : cité dans la demande L : cité pour d'autres raisons & : membre de la même famille, document correspondant	
X : particulièrement pertinent à lui seul Y : particulièrement pertinent en combinaison avec un autre document de la même catégorie A : arrière-plan technologique O : divulgation non-écrite P : document intercalaire			

**ANNEXE AU RAPPORT DE RECHERCHE EUROPEENNE
RELATIF A LA DEMANDE DE BREVET EUROPEEN NO.**

EP 99 81 0263

La présente annexe indique les membres de la famille de brevets relatifs aux documents brevets cités dans le rapport de recherche européenne visé ci-dessus.

Lesdits membres sont contenus au fichier informatique de l'Office européen des brevets à la date du
Les renseignements fournis sont donnés à titre indicatif et n'engagent pas la responsabilité de l'Office européen des brevets.

27-08-1999

Document brevet cité au rapport de recherche	Date de publication	Membre(s) de la famille de brevet(s)	Date de publication
US 4765335 A	23-08-1988	AUCUN	
CH 1508166 D		AUCUN	
EP 0886195 A	23-12-1998	JP 11071625 A US 5881026 A	16-03-1999 09-03-1999
CH 340777 A		AUCUN	